نعمونج لاتساريب مودج لا تدريب فعمواني المستدريب الماريب ساريب الم وذج لا تدريب ون لات الريب ديب نبيا تا تاع الم وذج لا تداريب خمون لا تدريب نا ونع لا تا الارتبا ديسب ب المالية 4-17-11-233 نه ون لا تدريب ب ونج لا تا دريب ممن ب الماريب ب المالية ند ون التدريب نمود نموذج لاستدريب نموذج لاستدريب 4-17-11-239-4-3 نموذج م ودي لا يـ دريـب المالية نموذه د م وذج لات دريب 4-11-11-239-4-وذج لا تا در ا نــمــونۍ لا ن المالية نب ونع لا ز الامتحان الأول م ونج لا تاریب 1 1 239 43 م ونع تلت دريب 213 وذج الكراب والمالية و ونج لايت دريب م ونج لاتدار ونع الستساريب الم وذج لا تا الم الم وذي لا تا المرا وذج للستدريب نموذج أسئلة الم ونع لا تاريب ن المالية نسمونج لا نه ون لا تا در با 17 (النموذج «أ») ونج لات ب المالية نم ونج تلت دريب التاريب ن المالية المعالمة الم ستدريب الم ونع لا تا دريا خاج المتدريب 4 - 11 - 23 - 4 - 3 ب المالية نبي المراب ب الماريب نه وذج لا تدريب ساديب المعالمة الم نه ون لا تدريب الماريب الديب نه ون لا تا در با المعالمة المالية م وذج لات دريب نه ون لا تدريب ديسب المالية ونج الستداريب م وذج لا ت در ب بسب الم وذج لا تا الريب نعموذج المتعدديب وذج للسدريب سابسا نــمـــودج للــتــدريــب – ۲۰۱۹

تعليمات مهمة

- عدد أسئلة كراسة الامتحان (٤٥) سؤالاً.
- عدد صفحات كراسة الامتحان (٢٨) صفحة.

تأكد من ترقيم الأسئلة، ومن عدد صفحات كراسة الامتحان، فهي مسئوليتك.

-

ودج

ودج د

وذج لا

وذج لليز

وذج لاست

فنح للست

نة للسلاد

1) 1

ساديسب

الريسب

ون التدريد

ون المسارية

ونع لاستدريب

- زمن الاختبار (ثلاث ساعات).
- الدرجة الكلية للاختبار (٦٠) درجة.

عزيزي الطالب .. اقرأ هذه التعليمات بعناية :

- ورأ التعليمات جيدًا سواء في مقدمة كراسة الامتحان أو مقدمة الأسئلة، وفي ضوئها أجب عن الأسئلة.
 - ٢ اقرأ السؤال بعناية، وفكر فيه جيداً قبل البدء في إجابته.
 - استخدم القام الجاف الأزرق للإجابة ، والقام الرصاص في الرسومات، ولا تستخدم مزيل الكتابة.
 - عند إجابتك للأسئلة المقالية، أجب في المساحة المخصصة للإجابة .

					•	11739	
			ودج لات		السلاديس		الساب ا
6	شارة إليها	سودة مع الإن	ي صفحات الم	مال الإجابة ف	ى يمكن استك	اجة لمساحة أخر	- وفي حالة الح

- وإن أجبت بأكثر من إجابة سوف يتم تقديرها عن (أ) أو (ب) فقط عند إجابتك عن الأسئلة المقالية الاختيارية أجب عن (أ) أو (ب) فقط
 - عند إجابتك عن أسئلة الاختيار من متعدد إن وجدت:
- ظلل الدائرة ذات الرمز الدال علي الإجابة الصحيحة تظليلًا كاملًا لكل سؤال.

مثال: الإجابة الصحيحة (ج) مثلا





وذج لا

1 7.39

نع للية

للستسادي

تساريسا

ساديسب

الديسب

ديسب

الإجابة الصحيحة مثلاً



وذج لاستساديب

- في حالة ما إذا أجبت إجابة خطأ، ثم قمت بالشطب وأجبت إجابة صحيحة تحسب الإجابة صحيحة.
- وفي حالة ما إذا أجبت إجابة صحيحة ، ثم قمت بالشطب وأجبت إجابة خطأ تحسب الإجابة خطأ. ملحوظة:
- في حالة الأسئلة الموضوعية (الاختيار من متعدد) إذا تم التظليل على أكثر من رمز أو تم تكرار الإجابة ؛ تعتبر الإجابة خطأ.

مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح

وذج لاستدريب

نسمو

ودج

ودج د

نموذج لا

نم ونع لا ي

ت و د ج لا ت

11733

الم ون لا تا در الم

11239

- 12 7 12 miles

تسمسون واستسدديسب

ون الستدريب

ند ودج لات الريب

نه ونج لات دريب

نه ون لا تدريب

ب دن در ب

ونج لا تدريب

موذج لات الريب

وزي لا تساريب

وذج لاستدريب

وذج للستسريب

وذج لا تعدريب

وذج لا يا دريا

وفق لاست اديسب

تسمونج لاستساديسب

نموذج المتدريب

ون الساديب

نعوذج للستدريب

معوذج لاستدريب

نموذج لاستدريب

م وذج لا ت الرياب

مسوذج لاست

تموذج لا تساريب

موذج لا تعدريب

المعاودة المعادديب

بعدوني للتسلاديب

م وذج لا ت ادرب

م ونج لا ت دريب

اكتب جميع المعادلات الكيميائية متزنة مع ذكر شروط التفاعل. ونج لاستدريب أجب عن الأسئلة الآتية،

- ١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (d) بالإلكترونات.

معودج لاستسدديسب

نموذج لاستدريب

(ب) عملية زيادة نسبة الحديد في الخام عن طريق فصل الشوائب المختلطة معه.

٢- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب أهمية اقتصادية واحدة :

مُسودج لاستدريسب

المعالمة الم

نمونج لا تساديب

ندونۍ لا تاريب

المالية المالية

نمونج لا تساديب

نه وذي لا تا در ب

بب نموذج لا تاريب

نعوذة لا تساديب

(أ) حمض الستريك.

نسموني المسلم

م وذج لا تاريب

وذج لا

وذج لاسة

7

ستسدريب

تساديسب

ساديب

دريب

ديسب

ساديسب

دريسي

ديسب

ودج المراب) حمض الفورميك. ن المستدن ونج لا تدريب

نسم

نمو

39-

ودج

ودج د

وذج لا

ونة لليا

وذج للست

وذج للت

وذج لاستدر

م دن الساديد

م وذج لا ت دريب

مسوذج المستدريب

المستون المستساديسا

مسودة لاستدريب

ودج المستساديب

ودج لا تا دريب

ودج لاستدريب

وزي لا تا دري

ونج لاستدريب

ن المالية

م ون لا تدريب

عوذج المستدريسيا

۵۱ الماليس

وذع لاستدديب

سونۍ ۱۱ ت

وذج لات درب

م ونع لا تساريب

وفق لاستساديسب

ونع لايت اديب

سوذج لاستساديسب

وذج المستسدديسب

٣- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

وذج المستدريسي

فمروق التعاريب

ونج لا يتسدريسب

وذج للسلاريبي

نى كالسادريب

لاستساد

ستسدرد

تسدري

ساريسب

دريب

ديسب

وذج لاستساديسه

ساريسب

اديسب

ديسب

(أ) يفضل استخدام الحديد في صورة سبائك وليس في الصورة النقية .

ودي لا تاريب

خمسونج لاست

معوذج لايت

وذج لاستسدريسب

مسوذج للستسدديسب

نم وذي لا تعدد الم

ودي لا تاريب

نعموذج لاستدريب

ب ندون المتدريب

ب نموذج لا تساريب

(ب) يشد التركيب الإلكتروني لعنصر الكروم 24Cr عن التركيب الإلكتروني المتوقع له.

ج لات الريب

٤- ما نوع البلمرة التي تنتج بأسترة حمض التيرفثاليك والإيثلين جليكول؟ ثم اذكر اسم البوليمر الناتج. وفق لاست ادیسب

المناهد فسر:

تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع الماغنسيوم تفاعل تام، بينما تفاعل حمض وذج للستسدريب الخليك مع الكحول الإيثيلي تفاعل انعكاسي. نموذج لا يدريب

٦- اختر الإجابة الصحيحة:

أي التفاعلات التالية المتزنة لا يؤثر فيه تغير الضغط على موضع الاتزان؟

وذج لا

وذج لليا

وذج للست

$$N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$$

$$PCl_{3(g)} + Cl_{2(g)} \rightleftharpoons PCl_{5(g)}$$

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$$

$$2NO_{(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + O_{2(g)}$$

٧- أكمل الجدول التالي للكشف عن الكاتيونات الموضحة:

کون م	ولاح الصيغة الكيمب للراسب المت	شف المجموعة للكاتيون		الكاتيون	وذج لا
	15 The state of th	فع الستساديسية	م ودج	الولا: د	
		7.39	7 573 Tr	كاتيون الكالسيوم	
وذح المسلولات		تسدريب نموذج لا	ونۍ لات	ثانياً:	10
		الريب المسونة لات		كاتيون النحاس (II)	٠
	الالما	ريب نه ودي لات		نموذج	الاياب

وذج لاستدريب

نموذج

تمون

نسموذج لا

نسم وذج لاسا

تم وذج لا ي

ذي ودج لا يت

ذ عدة المار

نا ونع لات ال

خموذج للستدريد

وفي المستساريب

ودج المستدريسيا

سودج الستسدريسب

ودج لاية الريب

سمسوذج لاستسساديسب

محوذج لاستسدريسب

ون لات دريب

نموذج لابتدريب

م وذج لا ت الرب

وذج لاستدريب

وذج لاستسريب

ه روی استدری

مسودج لاستعديدي

ودع لات دريب

ونج لات الربيب

ولخ لا تساديسب

وذج لا تسدريب

ولاج المسلم المسلم

ودج لا تعدريب

موذج المستدريسي

م وذ المتدريب

ودج الستسادريس

ودج لارتب

ون السادن

ودع السيدريب

٨- في خلية تنقية النحاس؛

ودع لا تدريسي

212 213 213

نسمسوذج لارتساريسب

نمون لات الديب

نموذج المستعدريب

محوذج المسلسدريسيا

هـوذج الستسدديب

وذج الستعديب

? للستسدريسي

التدريب

ستسدديسب

تسدريسب

ساديسب

دريب

ديسب

بسب

ساديسب

اديه

أولاً: اكتب المعادلات التي تعبر عن التفاعلات التي تحدث عند كل من الأنود والكاثود. ثانيا: احسب شدة التيار اللازمة لمرور كمية من الكهرباء مقدارها 0.37 فاراداي لمدة 40 دقيقة.

وذج لارتسساديسب

مسوذج للستسدريسب

وذج المسلاديس

موافئ المستعددات

وانح الستسادريسي

ودج لاستساديسب

وذج لاستدريسب

ودي لاستدريب

وذج للستدريب ٩- وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على:

ودی لایت الدیک

في المعالمة المعالمة

مسوذج لابت الدريب

1239

نسمسوذج للسسدريسب

تعمون التعديب

المعالمة الم

نه ونج لا تا دريب

4 2 11 2 13 2 1 2 1

نعمون المتدريب

حمض بنزين سلفونيك من الإيثاين. مع ذكر شروط التفاعل.

١٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

اكتب الاسم الكيميائي الدال على العبارة:

- (أ) حمض يستخدم في الكشف عن أنيونات الكبريتيد والكبريتيت والثيوكبريتات.
- (ب) مواد تستخدم لتحديد نقطة نهاية التفاعل بتغير لونها بتغيير وسط التفاعل.

نه ونۍ لا تا دريا ١١- في التفاعل التالي قيمتان لثابت الاتزان عند درجتي حرارة مختلفتين:

وفق السيساديب

 $H_{2(g)} + Br_{2(g)} \rightleftharpoons 2HBr_{(g)}$

شعون الستدريب

وذج لا تدريب

سوذج

ودج د

ودن لا

ودج لاسا

وذج لاست

نموذج لاتسار

نمونة الستدري

نم ودج لاستدريـ

ون لا تدريب

نه ونۍ لا تاريب

نعمونج لابتداريب

نه ونع لا تا دريب

نه ونع لا تدریب

نه ون لا تا در با

نه ونۍ لا تاريب

نه ون الساريب

نم وذج لا يت الريب

وذج لاستدريب

نه ون لا تاريب

1 7 3 9

وذج لا تساديب

 $Kc=1.3 \times 10^{10}$

at 227°C

مسونة لا يسديب

ساريب

اديسب

ديسب

 $H_{2(g)} + Br_{2(g)} \rightleftharpoons 2HBr_{(g)}$

عنة لا يستونيب

نسمسوذج للستسدريسب

ممسوذج الستسدديسب

نعموذج لاستدريب

وزج لا تـ الريـ ب

موذج لا تساريب

وفق الستساريب

ودي در المالية

وذج لا تا در ب

 $Kc=3.8 \times 10^4$

at 727°C

ونج لا يساريس

وذج للستدريب

نا المالية

7 17 7

لاستدد

ستدريه

تساديب

ساديسب

الديسب

ديسب

هل التفاعل طارد أم ماص للحرارة مع تفسير إجابتك؟ سوذج لاستسدريسب

ودی لایت دریاب

وفع لاستدريب

مسوذج لات الايسب

خمون لاستدريب

١٢- اختر الإجابة الصحيحة:

الصيغة العامة للألكينات:

 C_nH_{2n+1}

 C_nH_{2n}

 C_nH_{2n-2}

 C_nH_{2n+2}

بب ندون لا تداریب

ب نمون لا تاریب

وذج للتسدريب إذح المساديد

تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة تركيزات المواد المتفاعلة.

١٤- اختر الإجابة الصحيحة:

عند خلط حجمين متساويين من محلولي حمض الهيدروكلوريك وهيدروكسيد الصوديوم تركيز كل منهما 0.1M فإن المحلول الناتج يكون:..... وذج لاست

وذج لا

وذج لاست

وذج لاستسار

- متعادلاً. \bigcirc
- حمضيًّا.
- \bigcirc ب قلويًا،
- مترددًا. وفي لار

وذج للسة

نموذج لاتدريد ١٥ - كيف يمكنك التمييز بتجربة عملية واحدة بين غاز الميثان وغاز الإيثين؟

وذج لاستدري

زالإيثين في الما	الديغا	غاز الميثان	التجربة
د ودج لات ال	الالبا		ونج لان
وذج لات ادر	بالبا	ب نمون لا	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2
1,1,2,1,2,3	البيان ا	. 12 73 9-4-1	ونع لا تا
ودج لات در		" 11739-1-1	1 2 1 2 1 2 1 2 1
ودع لا تا درد لا	الريب ندم	نموذجا	مونج لا تدريا
وري المستدريس	الب	نسموذج لاب	مسوذج للسندريي

وذي لا تعدريا

تسمسوذج د

م وذج لا

م ونع لا ــ

مسونج لاست

ون لا تدريب

ونع الستدريب

وذج لاستدريب

وذج لا تساريب

ونع لاستدريب

وذج للستاريب

11013

وفق لاست اليب

وذج لاست الديب

وذج لا يساديب

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على:

سوذج للستساديسب

نسمسوذج للستساديس

نــمــودج للــــتــــدريـــب

ونج المستدريب

م وذج لا ت دريب

٨ديسب

ديب

وفي لا تا دريب

م وذج لات دريب

ونج لا يت الريب

مونق الستدريب

(أ) الهكسان الحلقي من الهكسان العادي.

(ب) إثير ثنائي الإيثيل من حمض الأسيتيك.

وفق المستدريسة ونج لات الريا وذج لاست ١٧ - مستعينًا بالجدول التالي قارن بين بطارية الرصاص وبطارية أيون الليثيوم:

1111	واق الما الما الما الما الما الما الما ال	القوة الدافعة
البطارية	وذي التفاعل الكلي في المناط	القوة الدافعة الكهربية الناتجة
		وذج لا
بطارية الرصاص	المستساديس والمعالم المستوانع المستاديس المستوانع المستاديس المستوانع المستاديس المستوانع المستاديس المستوانع المستاديس المستاديس المستوانع المستاديس المستد	11 7 3 9 - 4
الرصاص	ع الستسادر	A CO
(1)		
وذج		وذج لاست
بطارية أيون الليثيوم	معاديب زيادي	وذج لا :
الليثيوم	المساوية المسترانية	04-10
11 239	. 1773	

ونج لا تسدريب

المنت المستوريب

مسؤذج السندريس

ه ون التعدري

ودج لاستساديس

ودی لاست دریب

سوذج لاست الديسب

مسونق لارتساديسب

وفع لاستدريب

ب الماريب

نب المراب

المالية المالية

ون لا تا دريب

ودع لا تا الريب

ن المالية

1 2 3 2 4 3

نبيا وزج لا تراج

ن التاريب

4 2 11 2 3 2 4 - 1

المالية المالية

ن التاريب

-10-0-1

وذج للستدريب

نمود

نموذج

نم ونع د

نسموذج لا

م ون الن

نيم وذج لايت

ونج لابت

المعادة المتعاد

الم وذح لا تا الم

الم ونع لا تا دريا

المعادة المعادلية

ب المالية

ن المالية

ن المالية الما

نه ون لاتدريب

4 2 11 23 2 4 3

خموذج لاستدريب

نمون لا تدريب

وذج لا يا در ب

وذج لاستدريب

وذج للتسريدب

(یکتفی بمثال واحد)

ونج لا تا دريا

وفي الستسادري

وق لات الرباب

ونع لا تساريب

وفق للستساديسب

وفق لاست وديب

عنج لل تعدريب

مسوذج واستدريسيا

موذج المستسدديسب

نه ونج تلت دريب

نبي التاونع

نه ون لا تا دريب

نمونج لا تدريب

الم وذج لا تا الريب

نه ون لا تدريب

نم وذج لات دريب

ب الماريب

م وذج لات دريب

م ون الم الم الم

وذج الم

نـمــوذج للــتــدريــب - ۲۰۱۹

١٨ - وضح بالمعادلات الكيميائية :

ساديسب

اديسا

أولاً: تحميص خامات الحديد.

نسونج لايت الديب

نسم و دج ۱۱ ت

1239 A - 1239 A - 1

نموذج المتعدديس

ممسوذج للستسادرسب

هموذج المستدريس

وافع المستدريب

ونق السيداريب

وذج للستدريب

نى تىتىدىن

? المتساريب

التاريب

ستاريب

تساريب

سدريب

الديب

ديب

بسب

ثانياً: اختزال الهيماتيت في فرن مدركس.

وذج لا تدنيه

مسوذج

نمونه

نموذج لا

نم وذج لا ز

ته ونج لا ت

م ون الست

موذج لاستدر

وذج لا تعدريا

وذي والتسادي

وذج لات الريب

وذج للستدريب

نه وذع المستدري

ودج المستساديب

وذج للستدريب

ونج لا تساديب

وني السيدارية

وفع لا تسلال ب

ودج المستسدريب

وذج لا تسدريب

ودج الستدريب

نعمون لاتساريب

(1) (2) (1)

سودج المستساديسيا

سوفع لاست اديسب

ودي لاستدريب

وذج للستدريب

١٩- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة: (

- (أ) الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن يمتلكها الجزيء لكي يتفاعل عند الاصطدام.
 - (ب) مادة تغير من معدل التفاعل الكيميائي دون أن تتغير أو تغير من وضع الاتزان.
 - ٢٠١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلة الكيميائية الهيدرة الحفزية (إضافة الماء)،

وذج للسلاريب

المراج المستدريسي

وذج شعدريي

وفق المستدريب

ودج الستساريب

(أ) الإيثاين.

ساريسب

اديسب

(ب) الإيثين. مسودج لاستساريسب

وذج لات الربيا

ونج لات الايب

ودج لاستدريب

7 11 7

لاستدري

ت در

تسدريسب

ساريسب

دريب

ديسب

بسب

1112 ٢١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

عوفج للستسدديد

245 11-11-11

ونج لا تدریب

خصونج للستسدديب

ب کوئی لات الدریب

نعمون المتعاديب

- (أ) يستخدم المركب ثنائي كلورو-ثنائي فلوروميثان حاليًا كمنظف للأجهزة الإلكترونية.
- (ب) اختلاف خواص الكحول الإيثيلي عن خواص إثير ثنائي الميثيل رغم اتفاقهما \cdot ($\mathrm{C_2~H_6~O}$) في الصيغة الجزيئية وذج المستدريسيا

وذج لا تا الديب

وذج لاستسدريسب

وذج الستسدريسب

وذج للستدريب

وذج للستدريب

ونج لا تعديب

ونع لا تا ونع

نسم

نمو

نموذ

نموذج

نمونة

نــمــونۍ لا

نم وذج لا ز

نم وذج لات

نع لات

معوذج لاستسار

وذج لاستدري

خموذج للستسدريد

نم وذج لا تسدريب

وذج المسادريب

سوذج المستسدديسب

همودج لاستسدريسب

عودج لارتساديسب

ونع السندريب

وذج للستدريب

ودج للستدريب

وذج لاستطريسيا

ودي لا تعدريب

ن المالية الم

وذع لا تا دريب

نبي المناع ا

نمون لا تدريب

وني لا تا دريا

وذج المستسدديسب

مسوذج المستسدديسي

مسونق للستساديس

مسودج لاستدريس

ون المستدريب

ون لا تدريب

وذج التساريب

موذج للستساديسب

معمونة لايتساديب

مسونج لا تسدريسب

سوذج المستدريب

وذج السنسدديسب

٢٢- أختر الإجابة الصحيحة:

ساديسب

اديه

يذوب الحديد في الأحماض المخففة وينتج:

- أملاح حديد (Ⅱ)
- أكسيد حديد (Ⅱ)
- أملاح حديد (Ⅲ)
- أكسيد حديد (∭)

٢٣- وضح بالمعادلة الكيميائية التكسير الحراري الحفزي للأوكتان.

ودن المات الدريب

سونق لارتساديب

وذج لا تسدريب

وذج المستدريب

ونج الستدريب

وذع لا تعلی الله

مرون لات دريب

الم ودج بد تدريب

معودة المتساريب

ي موذج لايت الديب

المعاودة المعاديب

نا الماليا

نه ونع لا تساريب

المرابع فسر:

مونق للستسادي

مسوذج للستدريسي

وفق لاستساديسيا

وذج لا يه دريب

وذج لاستدريب

نى لاتىلىرىن

لاستسد

تسدريب

ساديب

الديسب

ديسب

ن م ون ال ت الريب يستخدم محلول نترات الفضة للتمييز بين محلولي كبريتيت الصوديوم وكبريتيد الصوديوم. وذج لاستسدديسب

مسودج لاستدريسب

خمسونج لات اربيب

معوذج لا يسدريب

نسمسوذج المستسدديسيا

نسموذج المستدريسي

٢٥- وضح بالمعادلات الكيميائية:

وذج المستدريسي

فمردق الديساوري

المناوية المناسبة

المعرودي لا يتساديب

نموذج لايت الربيب

نسمسونج لايت

وذج للستسدريب

ن المالية

? لايتدريب

للتلايد

ستسدريب

تسدريب

ساديب

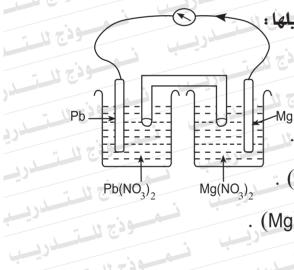
الديسب

ديسب

ساريسب

اديسب

كيف تحصل على ثلاثي نيتروفينول من كلوروبنزين؟



وذع لا تداعه

ون التدريب

نه ون الساريب

نسمسوذج لاستسدديسب

443 11-11-11-11

ودج لايت ارديب

ون لات الايسب

وذج لا تا در ب

وذج للتساديب

وذج لا تدريب

ونع لا تاريب

ونج لاستدريب

خمدون المستساديسية

مرودة المستودة المستودة المستودة المستودة

وذج لا يسدريب

المراج المستدريسيا

المستعدد المستعدد المستعبد

٢٦- يمثل الشكل خلية جلفانية بعد فترة من تشغيلها، أولاً: اختر الإجابة الصحيحة:

نسمسونج للستسادر

أي من العبارات التالية صحيحة:

- تزداد كتلة كل من قطبي (Mg) و (Pb) . أَ
 - تزداد كتلة قطب (Pb) وتقل كتلة قطب (Mg) .
- تقل كتلة قطب (Pb) وتزداد كتلة قطب (Mg) .
 - تقل كتلة كل من قطبي (Mg) ، (Pb). (3)

ثانيًا: احسب القوة الدافعة الكهربية (emf) للخلية

فعسونق للستستريسي

المحوذج لا يساديب

ب عن التعاديب

ب نموذج لاتساريب

$$(-2.37 \text{ V}) = (\text{Mg})$$
 علمًا بأن جهد اختزال $(-0.13 \text{ V}) = (\text{Pb})$ علمًا بأن جهد اختزال

د مون سندریس

ونع لاستداديب

نسم

المسوذج

نسوذج د

نسموذج لا

نبم ونع لا ي

نيم وذج لا ت

239 11

ن مونج لات الر

نم وذج لات درد

نه ونج لات درید

المارية

نعون لا تدريب

نعمونج لا تساريب

نه وزه لا تدريب

نه ونج لات دريب

نب ونع لا تبا

نم وذج لات دريب

نموذج لاستدريب

م وذج لا ت در ب

وذج لا تعدريب

وذج لات الناج

ونج لا تساريب

مسوذج لات الديسب

نموذج لا تسدريب

مسوذج المستسدريسب

م وذح الم المراب

تموذج لاستدريب

المسوذج المستسدديسب

الم ونع لا تدريب

نب الماريب

خام ونج لات دريب

ب المارية

ون السادريب

نه ونج لا تدریب

وذج لاستدريب

نه ون لا تا دريب

ن الماريب

 $m 36 Kr: 5s^{1}, 4 d^{10}$ التوزيع الإلكتروني للفضة - ٢٧

ساديسب

نسم وذج الدست ريب

نعمونج المتساديسيا

ن ون التعديب

مسوذج المستسدديب

مسوذج الستسدرسي

ونج لاستدريب

وذج لا تسلوليا

نا المالية

113

ستدريب

المالية

سدريب

بدريب

ديسب

بسب

دريسب

أولاً؛ لماذا تعتبر الفضة من العناصر الانتقالية؟

وذج لا يتدريب ثانيًا: احسب قيمة حاصل الإذابة لملح كلوريد الفضة (AgCl) علماً بأن: درجة دوبانها في الماء عند درجة حرارة معينة تساوي $1 imes 10^{-5} \, ext{mol/L}$. مسوذج للستسدديسب

ولاج لاستساريا

المحوذة لا تساديب

ن المحوذة المعاديد

والم المالية

معوذج للت الربيب

المسواق الستساديسيا

ند ونج لا تا دريب

ن المعالمة المعالمة

نه ون لا تاريب

نعون التدريب

نعون السيدريب

نه ون ۱۱ تنوریب

4 2 11 2 3 2 4 3

ب ونج لا تا دريب

نا عن الماليا

ب نمون لات ارب

وذج للستسدريب

م ونع لا

وذج لليز

وذج لاستسدرد

2)421230

وذج مر

وذج لاستدريب

نه ون ۱۱ تندریب

نعون لا تدريب

م ونج لا ت ادريب

ونج لا يت دريب

وذج لا تدريب

وذج لاستساديب

وذج للستدريب

مسوذج لاستساديسب

المعادلة الم

معسوذج لابة

معودج لاتدريب

٢٨- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:

- (أ) كتلة المادة التي لها القدرة على فقد أو اكتساب مول واحد من الإلكترونات أثناء التفاعل الكيميائي.
- (ب) عملية تكوين طبقة رقيقة من فلز على سطح فلز آخر لحمايته من التآكل أو إعطائه مظهرًا لامعًا. مسوذج لاستساديسب م وذج ١

وذج لات فسر: ب

نسمسوذج للستسلايسب

وذج لات وريب

وذج للستدريب

نة لاتساريب

تساريد

ساديسب

المريسب

ديسب

ساريسب

يزداد العزم المغناطيسي عبر السلسلة الانتقالية حتى يصل إلى المنجنيز (25Mn) ثم يقل بعد ذلك. وفي المساديدي معوذج لاستدري م وذج لا ت ا

ودج لاستدريب

وذج وستسدريي

وفع المتسريب

٣٠- اختر الإجابة الصحيحة :

نه ونج لا ته دريب

وذج لا تسدريب يتأكسد المركب 2- بروبانول CH3-CH-CH3 بثاني كرومات البوتاسيوم المحمضة وذج للستدريب بحمض الكبريتيك المركز إلى: ودج لات دريب

CH₃COOH

 $CH_3COCH_3 + H_2O$

CH₃COCH₃ +H₂

نموذج لاستدريب

نعمونج لايتداديب

٣١- أضيف محلول كبريتات الصوديوم إلى محلول كلوريد الباريوم فترسب 4g من كبريتات الباريوم وفقاً للمعادلة:

$$BaCl_2 + Na_2SO_4 \longrightarrow BaSO_4 + 2NaCl$$

احسب كتلة كلوريد الباريوم في المحلول علماً بأن: م ونج لا تدريب

معدودج لاستدريسب

حسوذج لاست اليسب

المسونة الماسلاليب

مسوذج للستسدريسب

سوذج المستدريسي

ه وذع المتعددية

واق السيداريب

وذج لا يسلوريب

[Ba= 137, Cl=35.5, S= 32, O= 16]

عنى المساديب

وذي السيدريسي

مسوفي المستدريب

- 11 235

2 1 2 2 2

سوذج المستشاريسب

تعموذج لاستسدريسب

نه وذج لات الرب

نم ون لا تدريب

وذج لا تسلوليب

الم وذج لا تداريب

م وذج لا يساديب

محوذج للتعدريب

وذج للستدريب

وذج

ودج د

وذج لا

نسمونج للسا

المسوذج لاست

تموذج لات

نعوذج لاتدر

نمونج لاستدري

نه ونج لا تدريد

نب وذج لا تا در ب

1123

ند ونج لا تداريب

نم وذج لات دريب

نه ون الستدريب

به ون السادريب

مونج لا تعاريب

م وذج لا ت دريب

ونج لا تسادريب

وذج لاستدريب

٣٢- اختر الإجابة الصحيحة:

الفلز الذي يستخدم لحماية هياكل السفن من التآكل هو:

النحاس.

نسمسؤذج السنساديسي

نسمونج الستساديسي

(3)

محوذج المستعادية

مسوذج لاستساديسيا

وذج المات الريب

ونع لاستساديسب

وذج لاستدريب

الم المالية

ستسدري

تسدري

ساريسا

ديب

ديسب

ساديسب

- الفضة. المنظمة
 - الدهب.
 - الماغنسيوم.

11234

الما وذج لا تا الريب

ن ون التدريب

م وذج لات دريب

٣٣- مستعينًا بالجدول التالي كيف تميز عمليا بين: كبريتات الصوديوم وفوسفات الصوديوم بدون كتابة المعادلات.

وسفات الصوديوم	م	كبريتات الصوديو	شفار	ונצו
ز با		ونه در		11 239
وسن للسنسدريسيا	السبا الما	مسوذج لاست	ساريس ا	213 11 21 21 21 21 21 21 21 21 21 21 21 21
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	موذج لايت	درين	27 (2)
المستريب أ	ب نموذی	وذج لا ترا	ريس أخم	ودي لاست
المستريب نه		وذج لاستدرو		ودع لاستدر
يساريب نيه	نموذج	فق الستان		وع الستسدرية
	י עליי	717	39	
الريب المالية	نممن	(أ) أو (ت):	ر الإجابة عن	۳٤ تخي

وفع لاستدريب

وذج لا تدريب

وذج للستدريب

م ونج لات الم

م ونع السيدريـ

ودج المستسلاليب

وذج لا يدريب

وذج للت الديب

٣٤- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

ونة لاية

وذج لاست

الديسب

وضح بالمعادلات كيف تحصل على:

- (أ) بنزوات الصوديوم من الطولوين.
- (ب) أسيتاميد من حمض الأسيتيك.

ونع لاستدريب

وذج لا تساريب

٣٥- أكمل الجدول التالي لمقابلة اسم المركب بصيغته البنائية:

وذج لاستدريب

وذج لاستساديد

وذج لا تسدريب

نعمونج لاتدريب

نع ون المتدريب

معوذج للتساريب

وذج لاستدريب

وذج للستساديب

نــمــونج لايـــ

ودج د

وذج لا

وذج لا

الديسب

ديسب

نة للتدريد

? للستساديب

4		
	الصيغة البنائية	الاسم الكيميائي و ج
-	مريب ميد الصيعة البيانية	ون الماريب الم
39-	الريب نموذج المتاريب	مون الماريب نمون الماريب المار
739	لاريب نيمونۍ اليت اريب	مون لا تا مرد ا عدد 2 مون لات ا
1 7:39		اولا: 4-برومو-1-كلورو-2-نيتروبنزين
	ب نموذج لات دریب	
12 73 8	ب نه ودج ال تا در با	ونج لا تا دريب نم ونج لا تا دريب الم ونج لا دريب الم ونج ل
	ونه الدين منه	الريب المالية
المن المناسبة	$CH_2 = CH - CH - CH_2 - CH_3$	المانيا الماني
7 1 2	$CH_2 = CH-CH-CH_2-CH_3$ CH_3	فانيًا:
111	CH ₃	الله المساودة المساودة المساودة

وذج لاست

نعوذج للتعدريب

وذج لا تسدريب

نموذج للتعدريب

وذج لاستدريب

مسوذج للستدريب

ونج لاتدريب

ونج لا تدريب

وذج للسلطوي

وذج للتسدريب

وذج لاستدريب

نعموذج لاستدريب

م وذج لا تدريب

نموذج لاستدريب

وذج لاستساديب

وذج للستدريب

وذج للتدريب

مسوذج لاستدريب

٣٦- وضح درجة التوصيل الكهربي لمحلولي حمض الأسيتيك بالجدول التالي ثم اكتب المعادلة الأيونية لتأين الحمض:

	7 7 6 9	
ون در المشاهدة ون در در المشاهدة و المشاهدة	التجربة	
ونج لات الرياب		9
ودج الت		
ودج لات	اختبار التوصيل	
	: الكهربي لمحلول حمض	اولا
	درالأسيتيك 0.1M در	نه وذع لا ت
	المريد المراجع	
تا الما الما الما الما الما الما الما ال	14 6 3	מיס נוב
	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	15.00
	ريب نموذج لا تر	وذج بال تا الريا
	عند تخفيف المحلول	ولاج لابت المدر
المارين	[0.001101] الما الماليال	15 11 21
, 17.39		
	نم وذج لا تا دريا	
نده ون لات الريب نده ون لات الريب		

وذج للستدريب

- פנה ג

وذج لا

وذج لليا

م ونج لا تساوريا

مودج للسلاد

وان الستساديس

وذج لاستدريب

المعادة المعادية

نم وذج لا تدريب

ونج لايت الريب

وذج لا يت دريب

وذج لاستدريب

وذج لايت الربياب

ونج لا تسدريب

وذج المستدريس

وذج للتساريب

وذج لاستسدريسب

معوذج لاستدريب

المسوذج المستساريسيا

موذج لاستدريب

وذج لايت دري

٣٧- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

عوذج المستعدديسي

نسمون السيدريب

وذج لاستعدديب

وذج الستساديسي

وذج لاستدريب

نة للستدريب

تسدري

سدريسب

الديسب

ديسب

ساريسب

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:

- (أ) مركبات هيدروكسيلية أروماتية تتصل فيها مجموعة هيدروكسيل أو أكثر مباشرة بذرات كربون حلقة البنزين.
- (ب) مجموعة من المركبات يجمعها قانون جزيئي عام وتشترك في خواصها الكيميائية وتتدرج في خواصها الفيزيائية. وذج ثلت الريسب

٣٨- عبر بالمعادلة الكيميائية عن التغير الحادث في اللون عند تسخين دورق وذج لات و الما المناه و المناه مسودج لاستساد

المسودة السندريب

مسونج لاستدريسب

ودج لاستساديسب

هموذج لارتسا

ممسونج لابتساديسب

وذج لا تعدريب

٣٩- اختر الإجابة الصحيحة:

بحبر ، برجہ برجہ برجہ برجہ اللہ $2 imes 10^{-2}$ فإذا كان تركيزہ (HA) محلول لحمض ضعيف (HA) درجہ تأينه $2 imes 10^{-2}$ فإذا كان تركيزہ فإن ثابت التأين Ka له يساوي: ودج لا تساريب نم ون لا تدريب

نه ون لا تا دريب

مون التدريب

وفع المستدريب

$$1 \times 10^{-5}$$
 ()

$$2 \times 10^{-5}$$
 \odot

$$1 \times 10^{-4}$$
 \odot

ونج لا يت الريب

وذج لاستدريب

تنمود

تموذج

1619

نم ونۍ لا

ونع لا ي

مسوذج لاست

معون لات

نعموذج لانتسار

نموذج لاستدري

المارية

الم ونع لا تاريب

7.23

نسيم وذج لاستدريب

معسوانق المستساديسي

تعموذج لايت

سوذج لاستسدريسب

وذج لاستدريب

ونج لاستدريب

م ون الت الرب

وذج لاستدريب

- 215 11 235

ونج لاتساديب

وذج لا تسادريب

وذي المستحدريسي

ونع المتسارسي

واق المستدرين

مسودج لاستساريسب

مسوذج للستسدريسب

نه ون لا تدريب

معوذج لاستدريب

م ونج لا يت الريب

ونۍ دريب

موذع التساريب

ودج لاستساديب

215.77

وذج للستسدريسب

نسونى لات الايب

خام وذج لا تاريب

نسون لاتساديب

مسوذج لاستدريسب

مسوذج لاستدريس

ون السريب

ونع السيدريب

نع لاية

ساريب

تسدريس

سدريسب

دريب

ديسب

بسب

ساريسب

اديسب

ديسب

يضاف مصهور الكريوليت المحتوي على قليل من الفلورسبار إلى خام البوكسيت وذج لاستدريد عند استخلاص الألومنيوم كهربيا.

ودج المستدريب

وذج لا تعدرا

١١٠ ما دور القنطرة الملحية في الخلايا الجلفانية؟

سوذج لاستساديسب

وذج لاحدريب

وفي المستعدديديا

ونج لاتدريب

وذج لاتا ٤٢- وضح بالمعادلة الكيميائية: التحلل المائي للأسبرين.

وذج لا يسطوليب

10735

نم وزير المساديي

نم وذج المستعدديب

نب المعادن الم

ند ونج لا تا دريب

الم وذج لا تا الريب

ن مون السيدريب

نــمـــوذج للــتــدريــب – ۲۰۱۹

ونع تلت الريب

نسم

نسم

ممن

نموذ

نموذج

نمون ١

نسموذج لا

نسودة لايت

ونع لات دريـ

وذج لاستدريب

سوذج المستساديب

ن المعادة المعادد المع

تعموذج لايسيا

نسمسوذج لاستساديسها

نسموذج السسدريب

م ون المتعارب

ودج الستساريب

وذج للستدريب

وذج للستساديب

وذج لا تا دياب

ودج لاستدريب

ونج لا تسدريب

وذج لا تا دريب

ودج لاستساديسب

مسوذج للستساديسب

معودج لا يساديب

وذج للستسدريسب

٤٣- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

مسوذج لايت

نسم وذي لا سيدريسيا

نم وذج المساريب

خمون الستساديب

مسودة لاستدريد

وذج لا

وذج لا

وذج للسة

نة للتلاذ

? لا تساديد ب

المتساريب

ستسدريب

تسدريسب

سدريب

باريسب

ساريب

دريسا

السب

- وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على:
- (أ) كبريتات حديد (II) من أوكسالات حديد (II).
- (۱ً) كبريتات حديد (۱۱) س ر (ب) أكسيد حديد مغناطيسي من هيدروكسيد حديد (Ⅲ).

مسوفي الستسوريس

ودي لاستدريسي

ونج لات دريب

وذج لاست الدريسب

عدر النقية في الماء. وأكمل KOH غير النقية في الماء. وأكمل 32- أذيب 32 من هيدروكسيد البوتاسيوم 20 من محلول المحلول إلى 250ml فإذا تعادل 20ml من هذا المحلول مع 30ml من محلول 0.1M من حمض الهيدروكلوريك.

م ون لات درب

عوق لاستساديسب

ودن لاستسدريسب

وفق للستساديسيا

4ن المالية

وذج المتسادريب

وذج المسلاديسب

احسب نسبة هيدروكسيد البوتاسيوم في العينة.

ممسؤذج المستسدديسب

خمسوذج لاستسلابيسب

م وذج السداديسيا

المحودة لاستعاديسيا

معودج لاستساديسيا

2 (2)

ديب خصونج لاتبدريب

بب نمونۍ لا تاريب

ب نموذج لا تاريب

علما بأن الكتلة الجزيئية لهيدروكسيد البوتاسيوم [KOH = 56]

ونج لا تسادريب ساديسب وذج لاستساديب امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء دريب 8- أولاً، وضح بالمعادلة الكيميائية تحضير غاز الميثان في المعمل. ديسب وذج لاستدريب نسم ثانياً: كيف تحصل على الإيثاين من غاز الميثان؟ وذج لاست الديب مم وذج للستسدريسي مسودج لاستساديسب وذج لا تساديسب نسوده التساويي د م وذي لا تعدد ديب وذج المستدريب نسوذج مسوذج لاستساديسب مسونج المستدريين نمودج لا تسادريسب المحوذي ا مسوذج لاستسريب و المالية الم نموذج لابت فسموذج لا نموذج لاستعدريسب نه ون لا تدریب ودی الستدریب سموني للسا نعمون لاتساديب نم ونج لات دريب م وذج لات دريب نه وذج لا ت 4 - 11 - 23 - 4 - 3 معوذج لاستدريب نه ونج لات نه ونج لات دريب ر مون لا تا در ونج لا تسلوليا نموذج لاستدريب نه ونۍ لات د د ونج لا تا در ب نه وذج لا تدريب نبي التاونع الم ونع لا تا دريا وذج للستدريب نب المناب ن ون التداريب ونج لا تا الريب ني لا تا تا تا نموذج لاتدريب المالية ? للستساريب ب المالية نه ون لاتدريب التساريب نب المارين ونج لا تاريب المالية المالية ستدريب معوذج لاستدريب نه ونج لات دريب المالية تساريب نه وذج لات دريب المالية نه ون لات دريب سدريب 4-17-11-12-13-1-1 ن ون لاتدريب نم ونج لا تدريب الدريسب نم وذج لات دريب 4 2 11 2 13 2 1 م ونع الستدريب نه ون لا تا دريب ديب موذج لا ٢٣٠ ب م وذج لا ت در ب نعون التدريب نه ون التدريب وذج للستدريب نـمــودج للــتــدريــب – ۲۰۱۹ -10-0-1 2 47.39